

uid în prezența vaselor energice, precum potassa și soda. Poate s'arb influența cărării roni acidul carbonic din carbonati alcalini. D'ap' D. Mitscherlich, se dob'ndesk lesne kombinații de sesqui-oxid' de fer' k' potassa sa' k' soda, kalcin'nd în kontakt' aer' și oxalat' îndoiit' formații prin kombinația axalatului de peroxid' de fer' k' oxalati de potass' sa' de sod': se form'zn komb'ns de potass' și de sesqui-oxid' de fer' galben verz'ș, care se deskompoz' prin ap' și d' oxid' de fer'. Se poate asemenea prod'ce o kombinație de sesqui-oxid' de fer' și de potass' inkalz'nd p'nt' la roș' o amestek'ț' de o parte de fer' și do' p'rt' de nitru (Fremy).

#### OXIDUL DE FERU MAGNETICU. $Fe^3O_4$ .

Se poate dob'ndi acest oxid' f'k'nd s'z treak' av' de ap' peste fer' inkalzit p'nt' la roș', sa' d'ap' DD. Liebig și Woehler, inkalz'nd i ntr'zn kresset o amestek'ț' de protochlorur' de fer' și de carbonat' de sod'. Protoxidul de fer' hidratat' s'p'ns la akția apei fepte, derane hydrogen', și se transform' asemenea în oxid' magnetik.

Se prepar' hidratul de oxid' magnetik prec'itind prin ammoniac' o amestek'ț' de ekvivalent' egal' de sulfat' de protoxid' și de sesqui-oxid' de fer'. Dar at'nci este neap'rat a v'rsa s'z'p'ile de fer' în ammoniac'; k'ci f'k'nd invers, fiind-k' es'ist' o diferenț' între afinitatea protoxidului și a peroxidului de fer' pent'z acid', s'area de fer' în maximum' s'ar deskompoz'ne de tot, mai înainte ka s'area în minimum' s'z eprove deskompoz'ție; ar avea chine-va at'nci o amestek'ț' și p'z o kombinație de doi oxid'.

Hydratul de oxid' magnetik este verde prea inkis; prin s'k'z'ne se ped'ce într'o p'z'bere neagr'; în stare hidratat', este magnetik prec'z în stare anhydr'; aaceast' observație interesant' s'a f'k'z de D. Abich.

Oxidul magnetik este deperalemente pr'vit ka o kombinație de protoxid' și de sesqui-oxid' de fer', kor-